際 事 務 局

JP

JP

JP



WO 93/21162

1993年10月28日 (28,10.1993)

特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(11) 国際公開番号

(43) 国際公開日

(51) 国際特許分類 5 C07D 239/46, 239/47 A1 (21) 国際出願番号 PCT/JP93/00482 (22) 国際出願日 1993年4月15日(15.04.93) (30) 優先権データ 特顯平4/95441 1992年4月15日(15.04.92) 特顏平4/222657 1992年8月21日(21.08.92) 特顯平4/324141 1992年12月3日(03.12.92) ・ 特顯平5/60386 1993年3月19日(19. 03. 98) (71) 出願人(米国を除くすべての指定国について) 日産化学工業株式会社 (NISSAN CHEMICAL INDUSTRIES, LTD.) (JP/JP) 〒101 東京都千代田区神田鏡町3丁目7番地1 Tokyo,(JP) (72) 発明者;および (75) 発明者/出願人(米国についてのみ) 何村保夫(KAWAMURA, Yasuo)[JP/JP] 佐藤 純(SATOW, Jun)[JP/JP] 大量栄一(OYA, Eiichi)[JP/JP] 伊藤 馨(ITOH, Kaoru)[JP/JP] 浩(KITA, Hiroshi)[JP/JP] 中田尚志 (NAKATA, Hisashi) [JP/JP] 〒274 千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学工業株式会社 中央研究所内 Chiba, (JP)

福田寒澄 (FUKUDA, Kenzou) [JP/JP] 〒756 山口県小野田市大字小野田6903-1

日産化学工業株式会社内 小野田工場内 Yamaguchi, (JP)

稿巻 動(NAWAMAKI, Tsutomu)[JP/JP] 藤井清一(FUJII, Seiichi)[JP/JP] 被辺重臣(WATANABE, Shigeomi)[JP/JP] 石川公広(ISHIKAWA, Kimihiro)[JP/JP] 伊藤洋一(ITO, Yoichi)[JP/JP] 〒349-02 埼玉県南埼玉郡白岡町大字白岡1470

日産化学工業株式会社 生物科学研究所内 Saitama, (JP)

(74) 代理人 弁理士 津国 肇(TSUKUNI, Hajime)

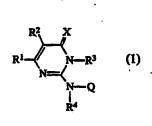
〒107 東京都港区赤坂2丁目10番8号 第一信和ピル Tokyo,(JP)

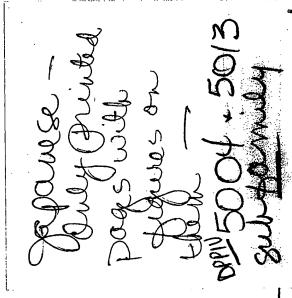
AT(欧州特許), AU, BE(欧州特許), BG, BR, CA, CH(欧州特許), CZ, DE(欧州特許), DK(欧州特許), ES(欧州特許), FI, FB(欧州特許), GB(欧州特許), GR(欧州特許),HU,IE(欧州特許),IT(欧州特許),KR, LU(欧州特許), MC(欧州特許), NL(欧州特許), NO, NZ, PL, PT(欧州特許), BO, BU, SE(欧州特許), SK, UA, US, VN.

添付公開書類

国際調査報告書

- (54) Title : 2-ARYLAMINOPYRIMIDINONE DERIVATIVE, AND HERBICIDE AND PLANT GROWTH REGULATOR
- (54) 発明の名称 2ーナリールアミノビリミタノン誘導体やよび除草剤、植物生長調節剤





(57) Abstract

A 2-arylaminopyrimidinone derivative represented by general formula (I), and a herbicide and a plant growth regulator containing the same, wherein Q represents any of various aromatic and heterocyclic rings. This compound can be safely used for leading crops and has a high herbicidal effect on various weeds at a low dose and also the effect of plant growth regulation.

式(1)で表される2-アリールアミノビリミジノン誘導体及び それを含有する除草剤、植物生長調節剤。

$$\begin{array}{cccc}
R^2 & X \\
& X \\
N - R^3 & (1) \\
N - Q & \\
& R^4
\end{array}$$

(式中、Qは各種芳香環または複素環を表す。)

この化合物は主要作物に安全に使用でき、多くの雑草に対して低 薬量で高い除草作用を示す。また、植物生長調節作用を示す。

情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出願のハンフレット第1頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

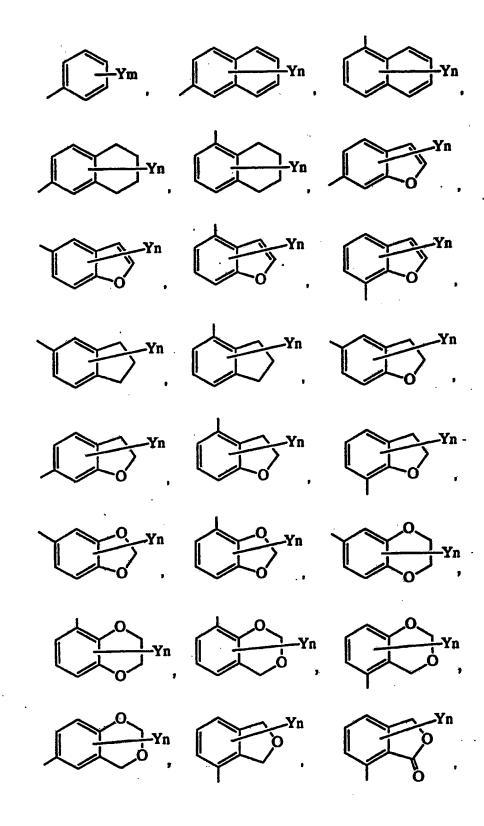
FR. フランス
GA フランス
GB イギニア
アランス
GR ギニア
GR ギリンオルラード
IT フタ本
EME A シート
IT JP 町様 EME
EME ファンカル
IT JP ロカド
EME ファンカル
IT JP ロカド
IT JP コード
IT JP

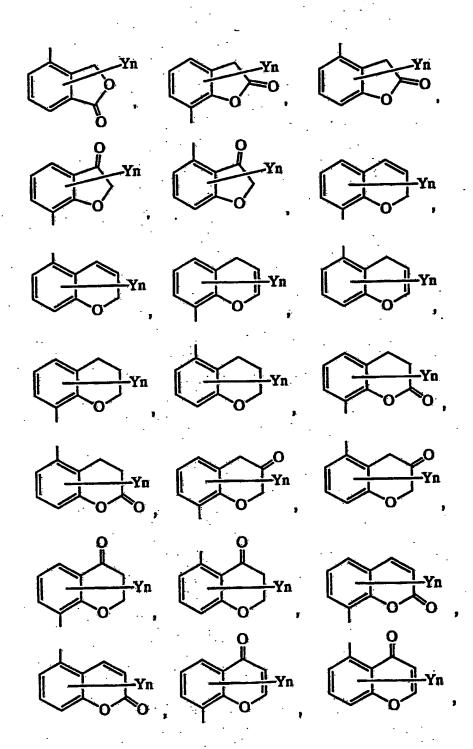


$$\begin{array}{c}
R^2 & X \\
N - R^3 & (1) \\
N - Q & \\
R^4
\end{array}$$

[式中、R¹はCı~C₄ハロアルキル基、C₂~C。アルキル 基、C。~C、シクロアルキル基、C。~C。アルケニル基、C、 ~ C。ハロアルキルオキシ基、C1~Csアルコキシ基、C3~ C,シクロアルキルオキシ基、C。~C。アルケニルオキシ基、 Cı~C。ハロアルキルチオ基、Cı~C。アルキルチオ基、Cs ~ C , シクロアルキルチオ基、 C 。 ~ C 。アルケニルチオ基、 C 」 ~Caハロアルキルスルフィニル基、C」~Caアルキルスルフィ ニル基、C。~C、シクロアルキルスルフィニル基、C。~C。ア ルケニルスルフィニル基、Cı~C。ハロアルキルスルホニル基、 Cı~C。アルキルスルホニル基、C。~C,シクロアルキルスル ホニル基、C。~C。アルケニルスルホニル基、C、~C、アルコ キシ(Cı~Cょ)アルキル基、Cı~Cュアルキルチオ(Cı~ C_4) アルキル基、 $C_1 \sim C_4$ アルコキシ ($C_1 \sim C_4$) アルコキ シ基、Cı~C。アルキルスルフィニル(C」~C。)アルキル 基、C.~C.アルキルスルホニル(C.~C.)アルキル基、 $C_1 \sim C_4$ アルキルアミノ ($C_1 \sim C_4$) アルキル基、 $C_2 \sim C_7$ シクロアルキル(Cı~C₄)アルキル基、ジメチルアミノ(C₁ ~C4) アルキル基、ジエチルアミノ(C1~C4) アルキル基ま たはハロゲン原子を表し、R²は水素原子、ハロゲン原子、C₁~

Yn II Yn





があげられ、その置換基Yとしては弗素原子、塩素原子、臭素原子、沃素原子、メチル基、エチル基、nープロピル基、isoープロピル基、isoープロピル基、nープロポキシ基、nープロポキシ基、nープロポキシ基、nープロポキシ基、nープロポキシ基、secープトキシ基、nープトキシ基、secープトキシ基、secープトキシ基、 tertーブトキシ基、メトキシメチル基、2-メトキシエチル基、エトキシメチル基、2-エトキシエチル基、フルオロメチル基、クロロメチル基、ブロモメチル基、トリフロロメチル基、トリフルオロメチル基、1-クロロエチル基、2-クロロエチル基、3-クロロエチル基、ジフルオロメトキシ基、3-クロロエトキシ基、3-クロロエトキシ基、3-クロロエトキシ基、3-クロロエトキシ基、3-クロロエトキシ基、3-クロロエトキシ基、3-クロロ

なお、式(1)で表される本発明化合物は、 R^* が水素原子の場合、次に示すように互変異性体をとることが可能であり、本発明化合物は、 R^* が水素原子の場合、これらすべての形態を含むものである。

本発明化合物の合成に関しては例えば次のスキーム $1\sim5$ に示す方法で合成することができる。(スキーム $1\sim5$ の R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、XおよびQは前記と同様の意味を表し、 G^1 は $C_1\sim$ C、2 アルキル基またはベンジル基を表し、2 は2 を表す。)

(1) スキーム1は2-メルカプトピリミジン誘導体aにホルムア

なお、式(1)で表される本発明化合物は、 R^* が水素原子の場合、次に示すように互変異性体をとることが可能であり、本発明化合物は、 R^* が水素原子の場合、これらすべての形態を含むものである。

本発明化合物の合成に関しては例えば次のスキーム $1\sim5$ に示す方法で合成することができる。(スキーム $1\sim5$ の R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、XおよびQは前記と同様の意味を表し、 G^1 は $C_1\sim$ C、Zルキル基またはベンジル基を表し、ZはZはZを表す。)

(1) スキーム1は2-メルカプトピリミジン誘導体aにホルムア

る。

反応温度は通常-10~200℃、好ましくは室温から反応混合物の還流温度で行われる。

反応時間は通常10分から96時間、好ましくは30分から48時間を要する。

(但し、 R^4 は水素原子、 $C_1 \sim C_6$ アルキル基、 $C_2 \sim C_6$ アルケニル基、 $C_3 \sim C_6$ アルキニル基、 $C_1 \sim C_4$ アルコキシ($C_1 \sim C_4$)アルキル基または置換されていてもよいペンジル基を表す。)

スキーム2

(2) スキーム 2 は 2 ーメルカプトピリミジン誘導体 \underline{a} に芳香族アミン類 \underline{g} を反応させて 2 ーアリールアミノピリミジノン誘導体 \underline{b} \underline{c} を製造する方法を表す。通常 \underline{a} に対して \underline{g} $\underline{0}$. 8 当量から大過剰、好ましくは 1 . 0 ~ 1 0 当量を使用する。反応は通常無溶媒で進行するがスキーム 1 であげた溶媒および塩基を用いることもできる。

反応温度は-10~250℃で好ましくは室温から反応混合物の 還流温度で行なわれる。

反応時間は通常5分から72時間を、好ましくは10分から48時間を要する。

.)

 R^1 $N-R^3$ R^1 $N-R^3$ N-Q R^4 R^2 $N-R^3$ N-Q N-Q R^4 R^4 R^4

(但し、 R^2 はハロゲン原子またはニトロ基を表し、 R^4 は水素原子または C_1 ~ C_2 アルキル基を表す。)

スキーム3

(3) スキーム3は2-アリールアミノピリミジノン誘導体 cの5-位をハロゲン化もしくはニトロ化する方法を表す。通常 cに対してハロゲン化剤もしくはニトロ化剤 0.5~5.0当量、好ましくは 0.8~1.5当量を使用する。

ハロゲン化剤としては例えば弗素、塩素、臭素、沃素、スルフリルクロライドなどがあげられ、ニトロ化剤としては例えば硝酸、硝酸銅、硝酸イソアミル、窒素酸化物などがあげられる。

ハロゲン化は通常溶媒を必要とし、溶媒としてヘキサン、ヘプタン、リグロイン、石油エーテル等の脂肪族炭化水素類、ベンゼン、トルエン、キシレン、クロロベンゼン等の芳香族炭化水素類、クロロボルム、塩化メチレン等のハロゲン化炭化水素類、ジエチルエーテル、ジオキサン、テトラヒドロフラン等のエーテル類、アセトニトリル、イソプチロニトリル等のニトリル類、N,Nージメチルアセトアミド、N,Nージメチルホルムアミド、Nーメチルピロリドン等の酸アミド類、ジメチルスルホキシド、スルホラン等の含硫黄化合物、メタノール、エタノール、プロパノール、プタノール等の

Ê

スキーム4

(4)スキーム4は2-アリールアミノビリミジノン誘導体<u>b</u>² に硫化剤を反応させ2-アリールアミノビリミジン4-チオン誘導体eを製造する方法を表す。

通常<u>b</u>に対して硫化剤 $0.5\sim20$ 当量、好ましくは $0.8\sim10$ 当量を使用する。硫化剤としては五硫化リン、[2,4-ピス(4-メトキシフェニル)-1,3-ジチア-2,4-ジフォスフェタン-2,4-ジスルフィド](ローソンズ(Lawesson's) 試薬)などがあげられる。

反応は無溶媒でも進行するが、通常溶媒を使用することによって促進される。溶媒としてヘキサン、ヘプタン、リグロイン、石油エーテル等の脂肪族炭化水素類、ベンゼン、トルエン、キシレン、クロロベンゼン等の芳香族炭化水素類、クロロホルム、塩化メチレン等のハロゲン化炭化水素類、ジエチルエーテル、ジオキサン、テトラヒドロフラン等のエーテル類、ピリジン、N, Nージエチルアニリン等の第三級アミン類、N, Nージメチルアセトアミド、N, Nージメチルホルムアミド、Nーメチルピロリドン等の酸アミド

類、ジメチルスルホキシド、スルホラン等の含硫黄化合物、および これらの混合物があげられ、好ましくは上記の脂肪族炭化水素類、 芳香族炭化水素類、エーテル類、第三級アミン類、含硫黄化合物お よびこれらの混合物があげられる。

反応温度は通常0~200℃、好ましくは室温から反応混合物の 還流温度で行なわれる。

反応時間は通常5分から72時間、好ましくは10分から48時間を要する。

スキーム5

(5) スキーム 5 は 2 - アリールアミノビリミジノン誘導体 b にアルキル化剤、アシル化剤、イソシアネート類等親電子試剤を反応させ 2 - アリールアミノ基の窒素原子に R * を置換する方法を表す。 通常 b * に対して親電子試剤 0 . 5 ~ 1 0 当量、好ましくは 0 . 8 ~ 5 当量を使用する。

親電子試剤としては、例えばジメチル硫酸、ジエチル硫酸等の硫酸アルキル類、塩化メチル、臭化メチル、沃化メチル、塩化エチル、臭化エチル、沃化エチル、沃化エチル、沃化イソプロピル、臭化ノルマルブ

反応式 a

メチルー4 (3 H) ービリミジノンの合成

① 2-メルカプト-3-メチル-6-トリフルオロメチル-4(3H) -ビリミジノンの合成

4, 4, 4-トリフルオロ-3-アミノクロトン酸エチル14g (0.076mol) を、N, N-ジメチルホルムアミド50mlに溶 解し、55%水素化ナトリウム3.3gを加えた。

5 ℃以下で、その溶液中に、メチルチオイソシアネート 5 g (0.068 mol) を滴下した後、室温で一晩反応させた。

反応終了後、N, N-ジメチルホルムアミドを減圧下で除去した後、その残留物を水に溶解させた。その水溶液を塩酸で酸性にし、析出した結晶をろ過、水洗後、乾燥させて2-メルカプト-3-メチル-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミジノン12、9g(収率81%)を得た。

② 3-メチル-2-メチルチオー6ートリフルオロメチルー4(3H) -ピリミジノンの合成

$$CF_{3} \longrightarrow N - CH_{3} \qquad CF_{3} \longrightarrow N - CH_{3}$$

$$N = \bigvee_{SH} \qquad SCH_{3}$$

2-メルカプト-3-メチル-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミジノン<math>10g(0.048mol)をN, N-ジメチルホルムアミド50mlに溶解し、炭酸カリウム7.24gを加えた。

5 ℃以下で、その溶液中にヨウ化メチル7. 43 g (0.052 mol)を滴下した後、室温で一晩反応させた。

反応終了後、N, N-ジメチルホルムアミドを減圧下で除去した後、その残留物を酢酸エチルに溶解させた。その酢酸エチル溶液を水そして飽和食塩水で洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、酢酸エチルを減圧下で除去し白色結晶を得た。その結晶をヘキサン洗浄することにより、目的化合物3-メチルー2-メチルチオー6-トリフルオロメチルー4(3H)-ピリミジノン7.8g(収率73%)を得た。

[参考例2] 6-メトキシー3-メチルー2-メチルチオー4(3H)-ピリミジノンの合成

① 6-ヒドロキシー3-メチルー2-メチルチオー4 (3 H)-ピリミジノンの合成

$$CH_3NHCNH_2 \xrightarrow{1) CH_2(CO_2CH_3)_2} HO \xrightarrow{N-CH_3} N-CH_3$$

$$S \xrightarrow{2) CH_3I} N \xrightarrow{SCH_3}$$

メタノール 2 5 0 m1中に、金属ナトリウム 1 3 . 1 gを溶解させた。そのメタノール溶液中に N - メチルチオウレア 2 5 g

(0.28 mo1) そしてマロン酸ジメチル38.5 g (0.29 mo1) を加えた後、還流下で3時間反応させた。その後、10℃以下で、その溶液中にヨウ化メチル41.3 g (0.29 mo1) を滴下した後、室温で一晩反応させた。反応終了後、メタノールを減圧下で除去した後、その残留物を水に溶解させた。その水溶液を塩酸で酸性にし、析出した結晶をろ適、水洗後、乾燥させて6-ヒドロキシ-3-メチル-2-メチルヂオ-4 (3H) -ビリミジノン42.4 g (収率89%)を得た。

② 6-メトキシー3-メチルー2-メチルチオー4 (3 H) -ピリミジノンの合成

 $6-ヒドロキシー3-メチルー2-メチルチオー4(3H)-ピリミジノン<math>10g(0.058\ mol)$ をN, N-ジメチルホルムアミド100m1に溶解し、炭酸カリウム4.4gを加えた。室温にて、その溶液中にヨウ化メチル $8.7g(0.061\ mol)$ を滴下した後、50℃で2時間反応させた。

反応終了後、N、Nージメチルホルムアミドを減圧下で除去した 後、その残留物を酢酸エチルに溶解させた。その酢酸エチル溶液を 水そして飽和食塩水で洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、酢 酸エチルを減圧下で除去したところ白色結晶を得た。その結晶をジ イソプロピルエーテルで洗浄することにより、目的化合物 6 - メトキシ-3-メチル-2-メチルチオ-4 (3 H) - ピリミジノン5.5g(収率51%)を得た。

【実施例1】 2-(4-クロロ-2-フルオロフェニル)アミノ-3-メチル-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミジノン(化合物A-1)の合成

3ーメチルー2ーメチルチオー6ートリフルオロメチルー4(3H)ーピリミジノン1g(4・46mmol)、4ークロロー2ーフルオロホルムアニリド〇・73g(4・21mmol)、N,Nージメチルホルムアミド20mlの混合溶液中に、60%水素化ナトリウム〇・20gを加え、5分間100℃に加熱後、室温で一晩反応させた。反応終了後、氷水を加えて酢酸エチルで抽出した。抽出液を水そして飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、酢酸エチルを減圧下除去し粗生成物を得た。この粗生成物をジイソプロピ

ルエーテルで結晶化、洗浄することによって、目的化合物 0.7g (収率 49%)を白色結晶として得た。

[実施例2] 2-(4-クロロ-2-フルオロフェニル)アミノ-3-エチル-6-トリフルオロメチル-4(3H)ーピリミジノン(化合物A-3)の合成

$$CF_3 \longrightarrow N - C_2H_5 + HCN - C_1$$

$$SCH_3$$

3-エチル-2-メチルチオ-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミシノン1g(4.20mmol)、4-クロロ-2-フルオロホルムアニリド0.77g(4.44mmol)、N,Nージメチルホルムアミド20mlの混合溶液中に、60%水素化ナトリウム0.21gを加え、80℃で3時間加熱した。反応終了後、氷水を加えて酢酸エチルで抽出した。抽出液を水そして飽和食塩水で洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、酢酸エチルを減圧下除去し粗生成物を得た。

この粗生成物を分取薄層クロマトグラフィー(展開溶媒n-へキサン:酢酸エチル=3:1)で精製することによって目的化合物

0.14g(収率10%)を白色結晶として得た。

[実施例3] 2-(3-プロモ-2-メチルフェニル)アミノ-3-メチル-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミジノン(化合物A-73)の合成

実施例 1 と同様にして、3 - メチル-2 - メチルチオ-6 - トリフルオロメチル-4 (3 H) - ピリミジノン 0 . 5 g (2 . 2 3 nmo1) と3 - プロモ-2 - メチルホルムアニリド 0 . 5 g (2 . 3 4 nmo1) とを、6 0 %水素化ナトリウム 0 . 1 g存在下、N, N-ジメチルホルムアミド 5 m1中で、5 分間 1 0 0 ℃で加熱後、室温で一晩反応させることによって、目的化合物 0 . 4 0 g (収率 5 0 %)を白色結晶として得た。

[実施例4] 3-メチル-2-[1-(5,6,7,8-F)] ラハイドロ) ナフチル] アミノー6-トリフルオロメチルー4(3H) -ピリミジノン(化合物A-78) の合成

実施例1と同様にして、3ーメチルー2ーメチルチオー6ートリフルオロメチルー4(3H)ーピリミジノン1gと1ーホルミルアミノー5,6,7,8ーテトラハイドロナフタレン0.74gとを60%水素化ナトリウム0.2g存在下、N,Nージメチルホルムアミド20ml中で5分間100℃で加熱後、室温で一晩反応させることによって、目的化合物0.46g(収率34%)を白色結晶として得た。

[実施例5] 3-メチル-2-(1-ナフチル)アミノ-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミジノン(化合物A-24)の合成

実施例1と同様にして3-メチル-2-メチルチオ-6-トリフルオロメチル-4 (3 H) -ピリミジノン1 gと1-ホルミルアミノナフタレン0.72 gとを60%水素化ナトリウム0.2 g存在下、N,N-ジメチルホルムアミド20ml中で5分間100℃で加熱後、室温で一晩反応させることによって、目的化合物1.05 g (収率78%)を白色結晶として得た。

[実施例6] 3-メチルー2-【2-(3,5-ジクロロ)ピリジル】アミノー6-トリフルオロメチルー4(3H)ーピリミジノン(化合物A-83)の合成

3-メチル-2-メチルチオ-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミジノン0.5g(2.23mmol)、2-アミノー3,5-ジクロロピリジン0.38g(2.23mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド5mlの混合物に60%水素化ナトリウム0.18g(4.46mmol)を加え、5分間70℃に加熱後、室温で5時間反応させた。反応終了後、氷水を加えて酢酸エチルで抽出し、水洗、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。酢酸エチルを減圧下留去することにより粗生成物を得、これをジイソプロピルエーテルで洗浄することによって目的化合物0.33g(収率43%)を淡黄色結晶として得た。

[実施例7] 5-クロロー2-(4-クロロー2-フルオロフェニル)アミノー3-メチルー6-トリフルオロメチルー4(3H)-ピリミジノン(化合物A-21)の合成

$$CF_{3} \longrightarrow N - CH_{3}$$

$$N \longrightarrow N - CH_{3}$$

実施例1で合成した2-(4-クロロ-2-フルオロフェニル) アミノ-3-メチル-6-トリフルオロメチル-4(3 H)-ピリミシノン0.30g(0.93mmol)を酢酸3mlに溶解し、スルフリルクロライド0.07ml(0.93mmol)を滴下して2時間反応させた。氷水に反応液を注ぎ析出した結晶をろ過して粗生成物を得た。これを分取薄層クロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル,3:1)で精製することによって目的化合物0.21g(収率70%)を白色結晶として得た。

【実施例8】 3-メチル-2-(1-ナフチル)アミノ-6-トリフルオロメチル-3H-ピリミジン-4-チオン(化合物A-88)の合成

実施例5で合成した3ーメチルー2ー(1ーナフチル)アミノー6ートリフルオロメチルー4(3H)ーピリミジノン3.0g(9.4 mmo1)、ピリジン41 m1、五硫化リン4.2g(18.8 mmo1)の混合物を16時間加熱還流した。反応後、ピリジンを減圧下留去し、酢酸エチルに溶解させた。希塩酸、水、飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで乾燥後、酢酸エチルを減圧下留去し粗生成物を得た。これをジイソプロピルエーテルで洗浄することによって目的化合物2.4g(収率77%)を黄色結晶として得た。

[実施例9] 2-(3-ヨード-2-メチルフェニル)アミノ-3-メチル-6-ペンタフルオロエチル-4(3H)ーピリミジノン(化合物A-105)の合成

実施例1と同様にして、3-メチル-2-メチルチオ-6-ペンタフルオロエチル-4(3H)-ピリミジノン0.5g(1.82 mmo1)と3-ヨード-2-メチル-ホルムアニリド0.39g(1.82 mmo1)と8.60%水素化ナトリウム0.08g存在

下、N, N-ジメチルホルムアミド5m1中で、5分間100℃で加熱後、室温で一晩反応させることによって、目的化合物0.14g (収率19%)を白色結晶として得た。

[実施例10] 2-(3-アリルオキシー2-メチルフェニル)アミノ-3-メチル-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミジノン(化合物A-119)の合成

実施例 1 と同様にして、3 - メチル-2 - メチルチオ-6 - トリフルオロメチル-4 (3 H) - ピリミジノン0.5 g (2.23 mmol) と3 - アリルオキシ-2 - メチルホルムアニリド 0.45 g (2.36 mmol) とを、6 0 %水素化ナトリウム 0.1 g存在下、N,N-ジメチルホルムアミド 5 ml中で、5 分間 1 0 0 ℃で加熱後、室温で一晩反応させることによって、目的化合物 0.48 g (収率 6 3 %)を白色結晶として得た。

[実施例11] 3-メチル-2-(2-メチル-3-トリフルオロメチルフェニル) アミノー<math>6-トリフルオロメチル-4(3

H) - ピリミジノン (化合物 A - 1 2 1) の合成

実施例1と同様にして、3ーメチルー2ーメチルチオー6ートリフルオロメチルー4 (3 H) ーピリミジノン0.5 g (2.23 mmo1) と2ーメチルー3ートリフルオロメチルホルムアニリド0.48 g (2.36 mmo1) とを、60%水素化ナトリウム0.1 g存在下、N、Nージメチルホルムアミド5 m1中で、5分間100℃で加熱後、室温で一晩反応させることによって、目的化合物0.32 g (収率41%)を白色結晶として得た。

[実施例12] 2-(3-ヨード-2-メチルフェニル) アミノ-3-メチル-6-プロピルー4(3H)-ピリミジノン(化合物A-124)の合成

3-3-ド-2-メチルホルムアニリド 0.69g(2.64 mmo1)、N,N-ジメチルホルムアミド <math>5m1溶液中に、60%水素化ナトリウム 0.12g、さらに3-メチル-2-メチルチオー6-プロピルー4(<math>3H)-ピリミジノン0.5g(2.53mmo1)を加え、80で 6 時間反応させた。

反応終了後、氷水を加えて酢酸エチルで抽出した。抽出液を水そして飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、酢酸エチルを減圧下除去し粗生成物を得た。この粗生成物を分取薄層クロマトグラフィー(展開溶媒 n - へキサン:酢酸エチル=1:1)で精製することによって目的化合物 0.2 g (収率 2 1 %)を淡黄色結晶として得た。

[実施例13] 2-(3-プロモ-2-メチルフェニル)アミノ-3-メチル-6-i-プロピル-4(3H)-ピリミジノン(化合物A-125)の合成

実施例12と同様にして、3-メチル-2-メチルチオ-6-i -プロピル-4(3H)-ピリミジノン0.5g(2.53mmol) と3-プロモ-2-メチルホルムアニリド0.69g(2.64 mmol)とを、60%水素化ナトリウム0.12g存在下、N、N-ジメチルホルムアミド5m1中で、4時間120℃で反応させること によって、目的物0.30g(収率31%)を白色結晶として得た。

[実施例14] 6-t-プチル-2-(3-ヨード-2-メチルフェニル) アミノ-3-メチル-4(3H)-ピリミジノン(化合物A-131)の合成

実施例12と同様にして、6-t-ブチル-3-メチル-2-メチルチオ-4(3H)-ピリミジノン0.82g(3.87mmol)と3-ヨード-2-メチルホルムアニリド1g(3.83mmol)とを、60%水素化ナトリウム0.17g存在下、N,N-ジメチルホルムアミド10ml中で、9時間100℃で反応させることによって、目的物0.50g(収率33%)を白色結晶として得た。

[実施例15] 2-(3-プロモ-2-メチルフェニル)アミノ-6-メトキシメチル-3-メチル-4(3H)-ピリミジノン(化合物A-132)の合成

実施例12と同様にして、6-メトキシメチル-3-メチル-2-メチルチオ-4(3H)-ピリミジノン0.98g(4.90mmo1)と3-プロモ-2-メチルホルムアニリド1g(4.67mmo1)とを、60%水素化ナトリウム0.21g存在下、N,N-ジメチルホルムアミド10ml中で、7時間100℃で反応させることによって、目的物0.86g(収率52%)を白色結晶として得

た。

(実施例16) 2-(5-インダニル) アミノー3-メチルー6-トリフルオロメチルー4(3H)-ピリミジノン(化合物A-136) および2-(4-インダニル) アミノー3-メチルー6-トリフルオロメチルー4(3H)-ピリミジノン(化合物A-137) の合成

実施例1と同様にして、3ーメチルー2ーメチルチオー6ートリフルオロメチルー4 (3 H)ーピリミジノン2.24g (10 mmol) と4ーホルミルアミノインダンと5ーホルミルアミノインダンの混合物 (約1:1) 1.6 gとを60%水素化ナトリウム0.42 g存在下、N、Nージメチルホルムアミド20m1中で一晩室温で反応させることによって2つの目的化合物の混合物1.9 gを白色結晶として得た。この混合物を分取液クロマトグラフィー

(逆相系;50%アセトニトリル水溶液)で分取することで2-(5-インダニル)アミノ-3-メチル-6-トリフルオロメチル -4(3H)-ピリミジノン0.85gおよび2-(4-インダニ ル)アミノ-3-メチル-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミジノン0.82gをともに白色結晶として得た。

[実施例17] 2-(2-フルオロ-3-トリフルオロメチルフェニル)アミノ-3-メチルー6-トリフルオロメチルー4(3H)-ピリミジノン(化合物A-102)の合成

実施例1と同様にして、3-メチル-2-メチルチオ-6-トリフルオロメチル-4 (3 H) -ピリミジノン4.6 g (2 0 . 5 nmo1) と2-フルオロ-3-トリフルオロメチルホルムアニリド3.5 g (1 7 . 1 nmo1) とを、5 5 %水素化ナトリウム0.8 3 g存在下、N,N-ジメチルホルムアミド35 m1中で、30分間100℃で加熱後、室温で一晩反応させることによって、目的化合物1.76 g (収率29%)を白色結晶として得た。

WO 93/21162

2-(2-フルオロー3-トリフルオロメチルフェニル)アミノー3-メチルー6-トリフルオロメチルー4(3H)ーピリミジノン0.67g(1.89mmol)をN、Nージメチルホルムアミド3mlに溶解し、炭酸カリウム0.79g(5.72mmol)を加えた。その溶液中にジメチル硫酸0.54ml(5.71mmol)を滴下した後、室温で7日間反応させた。反応終了後、氷水を加えて酢酸エチルで抽出した。抽出液を水、飽和炭酸水素ナトリウム水そして飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、酢酸エチルを減圧下除去し粗生成物を得た。この粗生成物を分取薄層クロマトグラフィー(展開溶媒nーヘキサン:酢酸エチル=3:1)で精製することによって目的化合物0.20g(収率29%)を白色結晶として得た。

[実施例19] 2-[N-エチル-N-(4-クロロ-2-フルオロフェニル)] アミノー3-メチルー6-トリフルオロメチルー4 (3H) -ピリミジノン(化合物<math>B-2)の合成

$$CF_3 \longrightarrow CH_3 \longrightarrow CF_3 \longrightarrow N-CH_3$$

$$N \longrightarrow N \longrightarrow CI$$

$$C_2H_5I$$

$$N \longrightarrow N-CH_3$$

$$C_2H_5$$

$$C_2H_5$$

2-(4-クロロ-2-フルオロフェニル) アミノー3ーメチル-6-トリフルオロメチルー4 (3 H) ーピリミジノン0.5 g (1.56 mmo1) をN, Nージメチルホルムアミド5 m1に溶解し、55%水素化ナトリウム0.08 gを加えた。5℃以下で、その溶液中にヨウ化エチル0.2 7 g (1.73 mmo1) を滴下した後、70℃で6時間反応させた。反応終了後、氷水を加えて酢酸エチルで抽出した。抽出液を水そして飽和食塩水で洗浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、酢酸エチルを減圧下除去し粗生成物を得た。この粗生成物を分取薄層クロマトグラフィー(展開溶媒 nーヘキサン:酢酸エチル=5:1)で精製することによって目的化合物0.3 g (収率55%)を粘性オイルとして得た。

[実施例20] 2- [N-(3-プロモ-2-メチルフェニル)-N-メチル] アミノ-3-メチル-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミジノン(化合物B-6)の合成

$$CF_{3} \longrightarrow \begin{array}{c} O \\ (CH_{3})_{2}SO_{4} \\ N \longrightarrow \\ N \longrightarrow \\ NH \longrightarrow \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ Br \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ Br \\ CH_{3} \\ Br \\ CH_{3} \\ Br \\ CH_{3} \\ Br \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ Br \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ CH_{4} \\ CH_{5} \\ CH_$$

実施例18と同様にして、2-(3-ブロモ-2-メチルフェニル)アミノ-3-メチル-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミジノン0.60g(1.66nmol)とジメチル硫酸0.47ml(4.97mmol)とを、炭酸カリウム0.69g(4.97nmol)存在下、N,N-ジメチルホルムアミド3ml中で、室温で4日間反応させることによって、目的化合物0.43g(収率69%)を黄色オイルとして得た。

[実施例21] 2-(3-)ロロー2, 4-ジフルオロフェニル) アミノー3-メチルー6-トリフルオロメチルー4 (3H)-ピリミジノン (化合物A-164) の合成

\$

実施例1と同様にして、3ーメチルー2ーメチルチオー6ートリフルオロメチルー4 (3H)ーピリミジノン1.29g (5.76 mmo1)と3ークロロー2、4ージフルオロホルムアニリド1g (5.22mmo1)を、60%水素化ナトリウム0.23g存在下、N、Nージメチルホルムアミド10m1中で、20分間80℃で加熱後、室温で一晩反応させることによって、目的化合物0.56g (収率32%)を白色結晶として得た。

[実施例22] 2-[N-(3-2)-2, 4-3) フェニル) -N-3 アミノー3-3 チルー6-5 リフルオロメチルー4(3H) -ピリミジノン(化合物B-26) の合成

$$CF_{3} \xrightarrow{\text{N-CH}_{3}} CF_{3} \xrightarrow{\text{N-CH}_{3}} CF_{3} \xrightarrow{\text{N-CH}_{3}} F$$

$$CH_{3} \xrightarrow{\text{N-CH}_{3}} F$$

$$CH_{3} \xrightarrow{\text{CH}_{3}} F$$

実施例18と同様にして、2-(3-クロロ-2,4-ジフルオロフェニル)アミノ-3-メチル-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミジノン0.45g(1.33mmol)とジメチル硫酸1.26ml(13.3mmol)とを、炭酸カリウム1.84g(13.3mmol)存在下、N,N-ジメチルホルムアミド4ml中で、室温で6日間反応させることによって、目的化合物0.26g(収率55%)を透明オイルとして得た。その後、室温で固化し、白色結晶を得た。

[実施例23] 2-(3-ブロモ-2,4-ジフルオロフェニル)アミノ-3-メチル-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミジノン(化合物A-177)の合成

3ープロモー2、4ージフルオロアニリン0.53g(2.25 mmo1)とN、Nージメチルホルムアミド10mlの溶液中に、60% 水素化ナトリウム0.15gを加え、室温で20分間攪拌した後、3ーメチルー2ーメチルチオー6ートリフルオロメチルー4(3H)ーピリミジノン0.8g(3.57mmo1)を加え、80℃で4時間反応させた。反応終了後、氷水を加えて酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和炭酸水素ナトリウム水そして飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、酢酸エチルを減圧下除去し、粗生成物を得た。この粗生成物をヘキサンで結晶化、洗浄することによって、目的化合物0.77g(収率89%)を白色結晶として得た。

[実施例24] 2-[N-(3-プロモ-2, 4-ジフルオロ

フェニル) - N - メチル] アミノ-3-メチル-6-トリフルオロ メチル-4 (3 H) - ピリミジノン(化合物 B - 3 7) の合成

$$CF_{3} \longrightarrow CF_{3} \longrightarrow CF_{3} \longrightarrow CH_{3}$$

$$N \longrightarrow N \longrightarrow F$$

$$F \longrightarrow Br$$

$$CH_{3} \longrightarrow F$$

$$CH_{3} \longrightarrow F$$

$$CH_{3} \longrightarrow F$$

$$F \longrightarrow Br$$

実施例18と同様にして、2-(3-プロモ-2,4-ジフルオロフェニル)アミノ-3-メチル-6-トリフルオロメチル-4(3H)-ピリミジノン0.44g(1.15mmol)とジメチル硫酸1.62ml(17.1mmol)とを、炭酸カリウム2.37g(17.1mmol)存在下、N,N-ジメチルホルムアミド5ml中で、室温で4日間反応させることによって、目的化合物0.26g(収率57%)を白色結晶として得た。

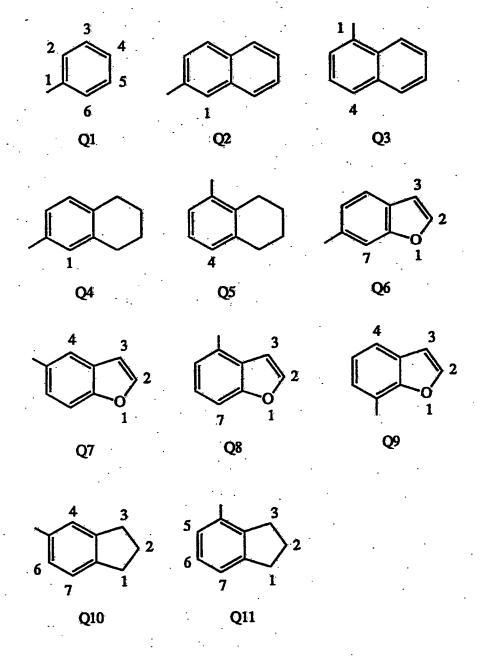
前記スキームあるいは実施例に準じて合成した本発明化合物を前 記実施例で合成した化合物も含めて、構造式を第1-A表および第 1-B表に、物性を第2表に示す。 [第1-A表]

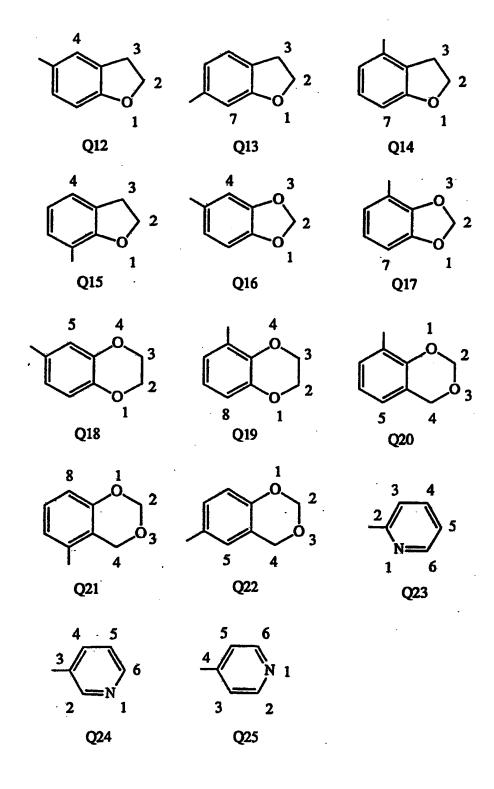
	A A HANT	D.I	D 2	D.8	. v	
	化合物No.	R¹	R ²	R.ª	X	Q
•	A – 1	CF ₃	Н	Me⊹	0	2-F-4-C1-Ph
						•
	A-2	CF _a	H	Ме	0	4 - C1 - Ph
	A-3	CF ₃	H	Et	0 .	2-F-4-C1-Ph
	A-4	CF3	H	Ме	0	3-C1-Ph
	A-5	CF3	H.	Ме	0	2 -Me-Ph
	A-6	CF _s	H /	Мe	0	3 - Me-Ph
	A-7	CF ₃	H	Ме	0	4 -Me-Ph
	A-8	CF ₃	H	Me	0	2-0Me -Ph
	A-9	CF ₃	H	Ме	0	3 - OMe - Ph
	A-10	CFs	H	Ме	0	4-0Me -Ph
	A-11	CFs	H	Ме	0	2-C1-Ph
	A-12	CF ₃	H	Ме	0	2-CF _a -Ph
	A-13	CF3	H	Ме	0	3 - CF ₃ - Ph
	A-14	CF3	H	Ме	0	2-F-Ph
	A-15	CFs	H	·· Me	0	4-CF ₃ -Ph
	A-16	CF 3	H	Ме	Ō	2,6 -Cl ₂ -Ph
	A-17	CF_a	H	Ме	0	2,6 -Mez -Ph
	Á-18	CFa	Н	Ме	0	2-Et-Ph
	A-19	CF ₃	Н	Ме	0	2-Br-Ph
	A-20	CFs	H	Ме	0	2 - I - Ph
	A-21	CF ₃	C1	Me	0.	2-F-4-C1-Ph
						•

[第3-1表]

[第3-2表]

3





本発明化合物を除草剤もしくは植物生長調節剤として施用するにあたっては、一般には適当な担体、例えばクレー、タルク、ベントナイト、珪藻土、ホワイトカーボン等の固体担体あるいは水、アルコール類(イソプロパノール、ブタノール、ベンジルアルコール、フルフリルアルコール等)、芳香族炭化水素類(トルエン、キシレン等)、エーテル類(アニソール類)、ケトン類(シクロヘキサノン、イソホロン類)、エステル類(酢酸ブチル等)、酸アミド類(Nーメチルピロリドン等)またはハロゲン化炭化水素類(クロルベンゼン等)などの液体担体と混用して適用することができ、所望により界面活性剤、乳化剤、分散剤、浸透剤、展着剤、増粘剤、凍結防止剤、固結防止剤、安定剤などを添加し、液剤、乳剤、水和剤、ドライフロアブル剤、フロアブル剤、粉剤、粒剤等任意の剤型にて実用に供することができる。

また、本発明化合物は必要に応じて製剤または散布時に他種の除草剤、各種殺虫剤、殺菌剤、植物生長調節剤、共力剤などと混合施用しても良い。

特に、他の除草剤と混合施用することにより、施用薬量の減少による低コスト化、混合薬剤の相乗作用による殺草スペクトラムの拡大や、より高い殺草効果が期待できる。この際、同時に複数の公知

請求の範囲

1. 式(1)

$$\begin{array}{cccc}
R^2 & X \\
N & N & N & (1)
\end{array}$$

$$\begin{array}{ccccc}
N & & & & & & \\
R^4 & & & & & & \\
\end{array}$$

「式中、R」はC、~C、ハロアルキル基、C2~C。アルキル 基、Ca~C,シクロアルキル基、Ca~C。アルケニル基、C1 ~C。ハロアルキルオキシ基、C1~Csアルコキシ基、Cs~ Cィシクロアルキルオキシ基、Ca~Caアルケニルオキシ基、 Cı~C。ハロアルキルチオ基、Cı~C。アルキルチオ基、C2 ~C,シクロアルキルチオ基、C。~C。アルケニルチオ基、C1 ~C。ハロアルキルスルフィニル基、C1~Ccアルキルスルフィ ニル基、Cs~Cィシクロアルキルスルフィニル基、Ca~Csア ルケニルスルフィニル基、Cェ~C。ハロアルキルスルホニル基、 C、~C。アルキルスルホニル基、C。~C、シクロアルキルスル ホニル基、C。~C。アルケニルスルホニル基、Cı~Cィアルコ キシ(C₁~C₄)アルキル基、C₁~C₄アルキルチオ(C₁~ C.) アルキル基、C.~C.アルコキシ(C.~C.)アルコキ シ基、C、~C、アルキルスルフィニル(C、~C、)アルキル 基、C、~C、アルキルスルホニル(C、~C、)アルキル基、 $C_1 \sim C_4$ アルキルアミノ ($C_1 \sim C_4$) アルキル基、 $C_8 \sim C_7$ シクロアルキル(C、~C、)アルキル基、ジメチルアミノ(C、

4

エトキシメチル基、i-プロポキシメチル基、2-メトキシエチル 基または2-エトキシエチル基である請求項4の化合物。

6. R²が、水素原子またはメチル基である請求項1の化合物。

7. R³ が C₁ ~ C₆ アルキル基またはアミノ基である請求項 1 の化合物。

8. R³ が、メチル基またはエチル基である請求項7の化合物。

9. R が、水素原子である請求項1の化合物。

10. R 1 が、C 1 ~ C 6 アルキル基である請求項1の化合物。

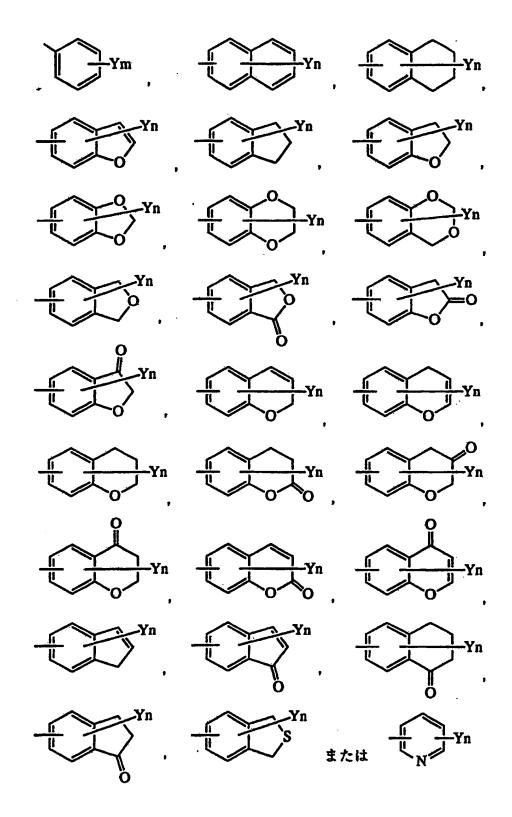
11. R⁴が、メチル基またはエチル基である請求項10の化合物。

12. R o置換されていてもよいベンジル基が、

$$-CH_2$$

(式中、Zはハロゲン原子、C1~C4アルキル基、C1~C4ハロアルキル基、C1~C4アルコキシ基、C1~C4ハロアルコキシ基、C1~C4ハロアルコキシ基、C1~C4アルコキシカルボニル基、カルボキシ基、シアノ基またはニトロ基を表し、pはOから3の整数を表す。ただし、pが2もしくは3の場合Zは同一でも異なっていてもよい。)で表わされる基である請求項1の化合物。

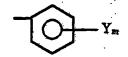
13. R * が、ベンジル基、 o - クロロベンジル基、 m - クロロベンジル基、 p - クロロベンジル基、 o - メチルベンジル基、 m - メ



(式中、Yはハロゲン原子、C1~C4アルキル基、C1~C4 アルコキシ基、C1~C4アルコキシ(C1~C4)アルキル基、 C、~C、ハロアルキル基、C、~C、ハロアルコキシ基、C、~ C、アルキルチオ基、C、~C、アルキルスルフィニル基、C、~ C、アルキルスルホニル基、C、~C、アルキルカルボニル基、 C、~C。アルコキシカルボニル基、C。~C。アルケニル基、 C。~C。アルケニルオキシ基、C。~C。アルキニルオキシ基、 Cı~C、アルキルカルボニルオキシ基、Cı~C、アルコキシ (C1~C1)アルコキシ基、ヒドロキシカルボニル(C1~ C、)アルキル基、C、~C、アルコキシカルボニル(C、~ C₄) アルキル基、ヒドロキシカルボニル (C₁~C₄) アルコキ シ基、Cı~C、アルコキシカルボニル(Cı~C、)アルコキシ 基、Cェ~Cェアルキルアミノ基、ジメチルアミノ基、ジエチルア ミノ基、Cı~C、アルキルカルボニルアミノ基、Cı~C、アル キルスルホニルアミノ基、チオール基、シアノ基、カルボキシ基、 アミノ基または水酸基を表し、mは1から5の整数を表し、nは0 から3の整数を表す。ただし、mが2から5の整数の場合、または nが2もしくは3の場合Yは同一でも異なっていてもよい。)を表 す。]

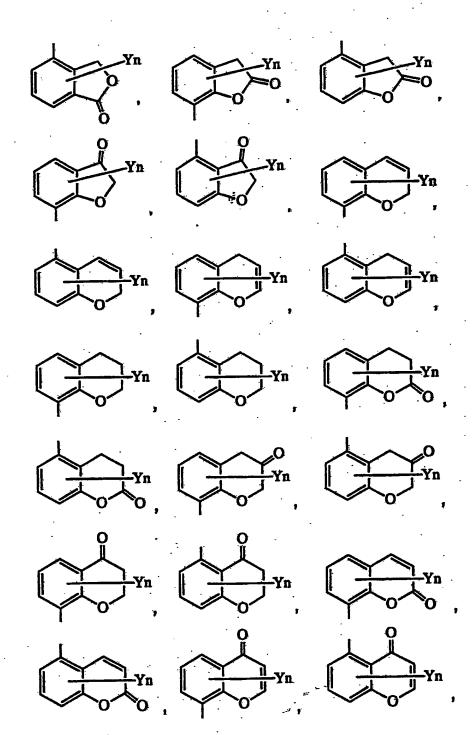
で表される請求項1の化合物。

17. Qが、



(式中、Yおよびmは前記と同じ)で表わされる請求項1の化合物。

18. Qが、



₹

Z.

÷

(式中、Yおよびnは前記と同じ)で表わされる請求項1の化合物。

19. 置換基 Y が、弗素原子、塩素原子、臭素原子、沃素原子、メチル基、エチル基、ロープロピル基、isoープロピル基、ロープロピル基、ロープロピル基、ロープチル基、は soープロポキシ基、エトキシ基、ロープロポキシ基、isoープロポキシ基、nープトキシ基、isoープトキシ基、secープトキシ基、セertープトキシ基、メトキシメチル基、2ーメトキシエチル基、エトキシメチル基、2ーエトキシエチル基、フルオロメチル基、クロロメチル基、プロモメチル基、トリクロロメチル基、トリ

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP93/00482

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER						
Int. C1 ⁵ C07D239/46, C07D239/47						
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC						
B. FIELDS SEARCHED						
	Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)					
Int.	Int. C1 ⁵ C07D239/46, C07D239/47					
Documentati	ion searched other than minimum documentation to the	extent that such documents are included in th	e fields searched			
	ata base consulted during the international search (name ${\sf ONLINE}$	of data base and, where practicable, search t	erms used)			
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		·			
Category*	Citation of document, with indication, where a		Relevant to claim No.			
A	JP, A, 59-106472 (Montegi June 20, 1984 (20. 06. 84 Claim & GB, A, 2130214	son S.p.A.),	1-22			
A	JP, A, 4-21680 (Agrokanes January 24, 1992 (24. 01. Claim (Family: none)		1-22			
A JP, A, 3-127780 (Kumiai C Co., Ltd., Ihara Chemical May 30, 1991 (30. 05. 91) Claim (Family: none)		Industry Co., Ltd.),	1-22			
X Further	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.				
Special categories of cited documents: A" document defining the general state of the art which is not considered the principle or theory underlying the invention						
"E" earlier de "L" documen	particular relevance ocument but published on or after the international filing date at which may throw doubts on priority claim(s) or which is	"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone				
special n	establish the publication date of another citation or other eason (as specified) at referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be				
"P" documen	nt published prior to the international filing date but later than ity date claimed	being obvious to a person skilled in th	e art			
Date of the a	Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report					
June 22, 1993 (22. 06. 93) July 13, 1993 (13. 07. 93)						
lame and mailing address of the ISA/ Authorized officer						
Japanese Patent Office						
Facsimile No).	Telephone No.				

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

	国際質	工 	国際出願番号 PCT/JP 9	3 / 00482
A. 発明の	関する分野の分類(国			
	Int. CL	C07D239/46	8,C07D239/47	
B. 調査を行	テった分野			
調査を行った	配小限资料(国際特許	分類(I PC))		
	Int. CL	C07D239/46	6, C07D239/47	
最小限資料以外	外の資料で調査を行っ	た分野に含まれるもの		
国際調査で使	用した電子データベー CAS O1	ス(データベースの名称、調査(V L I N E	に使用した用語)	
C. 関連する	ると認められる文献			
引用文献の カテゴリー*	引用文制	名 及び一部の箇所が関連す	るときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	20.6月.1	9-106472(モン 1984(20, 06, 西囲&GB, A, 21:		1-22
A	24.1月。1	-21680(アグロメ 1992(24. 01. 芭囲 (ファミリーな	•	1-22
A	JP, A, 3-	-127780(クミフ	イ化学工業株式会社、イハラ	1-22
 図 C個の統	きにも文献が列挙され	ている。	. 🗋 パテントファミリーに関する別	紙を参照。
「E」先行文は 「L」優先権 若しくは (理由 「O」口頭に。 「P」国際出	皇のある文献ではなく 吹ではあるが、国際出 主張に疑義を提起する は他の特別な理由を確 を付す) よる関示、使用、展示	、一般的技術水準を示すもの 願日以後に公表されたもの 文献又は他の文献の発行日 立するために引用する文献 等に言及する文献 の主張の基礎となる出願の日	「T」国際出願日又は優先日後に公表さまではなく、発明の原に引用するものではなく、発明の原に引用するもの「X」特に関連のある文献であって、当性又は進歩性がないと考えられる「Y」特に関連のある文献であって、当献との、当業者にとって自明であっないと考えられるもの「&」同一パテントファミリー文献	璽又は理論の理解のため 敦文献のみで発明の新規 もの 設文献と他のⅠ以上の文
国際調査を完	アした日 22.06。	, 93	国際調査報告の発達日3.07.93	

特許庁客査官(権限のある職員)

電話番号 03-3581-1101 内線

4 C 8 6 1 5

3452



名称及びあて先 日本国特許庁(ISA/JP) 郵便番号100 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

国際出版書号 PCT/JP 98 / 00482

	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の権所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
	ケミカル工業株式会社) 30.5月.1991(30.05.91) 特許請求の範囲 (ファミリーなし)	
		e e
		-
•		-
		·
		·
		·
·		
		·
•		
•		
·		
)
•		

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ TEFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.